



NOMBRE: GINA STHEPHANIA REYNOSO CORTÉS

PROFESOR: DANIEL ROJAS

MATERIA: QUIMICA

ACTIVIDAD 2

# MEZCLAS HETEROGÉNEAS

---

Características	Ejemplos
Aquellas mezclas en las que sus componentes se pueden diferenciar a simple vista.	
Los componentes pueden ser separados a través de distintos métodos, entre ellos la filtración	
No posee composición uniforme, por lo general el componente o sustancia más liviana se ubica en la parte superior del recipiente o por encima de la sustancia más pesada.	
Pueden estar conformadas por dos o más elementos o sustancias cuyas diferencias pueden distinguirse a la vista.	

<p>Es una asociación de sustancias.</p>	
<p>Los métodos de separación para estas mezclas son: Centrifugación, Decantación Diferencia de solubilidad, Filtración Imantación, Sublimación.</p>	
<p>Cada componente en una mezcla heterogénea conserva sus propiedades individuales, no se combina con ningún otro componente</p>	
<p>Las suspensiones y coloides son ejemplos de mezclas heterogéneas</p>	
<p>Ejemplos de mezclas heterogéneas son: el smog, la espuma de cerveza, el queso, las aleaciones, etc</p>	
<p>No todas sus partes son iguales.</p>	

Mezclas gruesas: el tamaño de las partículas es apreciable, por ejemplo: las ensaladas, concreto (cemento), etc.






Suspensiones: las partículas se depositan con el tiempo, por lo general tiene la leyenda "agítese bien antes de utilizar", por ejemplo: medicamentos, aceite con agua, agua con talco etc.



# MEZCLAS HOMOGÉNEAS

CARACTERÍSTICAS	EJEMPLOS
No se distinguen las sustancias con las que esta compuestas	
La composición es uniforme	
Es un tipo de mezcla química.	
Tipo de mezcla con dos o más componentes	
Las utilizamos día a día	
Los métodos de separación más usados son: Cristalización Cromatografía Destilación Evaporación	

<p>Estas mezclas homogéneas se denominan soluciones.</p>	
<p>Son totalmente uniformes, es decir, no presentan discontinuidades al ultramicroscopio</p>	
<p>Presentan iguales propiedades y composición en todo el sistema,</p>	
<p>Se separan mediante procedimientos físicos, tal como lo es la destilación, que permite la separación de sustancias de diferente punto de ebullición y consiste en procesos de evaporación - condensación en los cuales se va enriqueciendo la fase vapor en el componente más volátil</p>	
<p>Algunos ejemplos de mezclas homogéneas son: el agua potable, alcohol, vinagre</p>	
<p>Todas las disoluciones químicas son mezclas homogéneas</p>	